Der. No. 913, 500



9.

本国特許庁

PATENT OFFICE JAPANESE GOVERNMENT

付の書類は下記の出願書類の謄本に相違ないことを証明する。 to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed Office.

F 月 日 Application:

1977年7月28日

番号 n Number:

昭和52年特許願第90772号

、人

山之内製薬株式会社

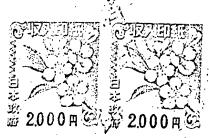
197

特許庁長官 Director-General, Patent Office 熊谷



出証昭 5 3 - 1 3 6 4 1





0

許

顧(2)

後記号な

昭和52年7月 上8日



特許庁長官 熊谷

発明の名称

が 対 菌 化 合 物

2. 発 明 者

> 神奈川県横浜市港北区錦が丘8の1 住所

氏名

17 岩 だ波 膀胱

(ほか

特許出願人 3.

住所

〒103 東京都中央区日本橋本町2丁目5番地1

名称

(667)

山之内製薬株式会社

代表者

小 夫

代 理 人

> 〒174 東京都板橋区小豆沢1丁目1番8号 住所

> > 山之内製薬株式会社

氏名 (0067) 佐々木 晃 TEL

52 090772

5. 添付書類の目録

(1) 明細書

1 通

(2) 委任状

(3) 願 書(副本)

1 通

6. 前記以外の発明者

住所 埼玉県浦和市大谷口3180の3

氏名 前 苗 哲 哉

住所 埼玉県新座市栗原 5-12-3

氏名 長 野 嘉 信

住所 東京都足立区保木間 840

氏名 藤 本 正 治

住所 埼玉県上尾市浅間台 3 丁目 24 番 10 号

氏名 長 野 憲 昭

住所 千葉県市川市国府台 5 — 20 — 10

氏名 山 崎 敦 城

.

- 発明の名称
 新抗菌化合物
- 2. 特許請求の範囲

(1)
$$\Rightarrow$$
 $R_{1} = R_{2} = R_{3} = R_{3$

(式中 Ri は カルボキシ基またはシアノ基を、Ri は置換または未置換のアミノ基もしくは水酸基を、Aは水素原子またはメトキシ基をおよび B は水素原子または 1 ーメチルテトラソールー 5 ーイル基を意味する。)で示される化合物。

(2) 7 8 - { 4 - (カルバモイル カルボキシメチレン) - 1,3 - ジチエタン - 2 - イル}カルボキサミド - 7 α - メトキシ - 3 - (1 - メチルテトラゾール - 5 - イル)チオメチルー Δ³ - セフェム - 4 - カルボン酸である 特許 請求の範囲第(1)項記載の化合物

3. 発明の詳細な説明

本発明は一般式

で示される新規なセファロスポリン誘導体また はその塩およびこれらの製造法に関する。

上記一般式①の化合物中、R. はカルボキシル基またはシアノ基を、R. は置換または未置換のアミノ基もしくは水酸基を、A.は水素原子またはメトキシ基を、およびB.は水素原子または1ーメチルテトラゾールー5ーイル基を意味している。

兹に、上記R。の置換アミノ基としては、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エチルアミノ基等の低級アルキルアミノ基及びヒドロキシエチルアミノ基等のヒドロキシ低級アルキルアミノ基である。

従って上記一般式(I)で示される本発明の代表 的化合物としてはつぎのものを挙げることがで きる。

 $7\beta - \{4-(カルボキシ シアノメチレン)-1,3-ジチエタン-2-1ル\}-カルボキサミド-7<math>\alpha$ -メトキシ-3-(1-メチルテトラゾール-5-1ル)チオメチル- Δ 3-セフェム-4-カルボン酸

7-{4-(カルバモイル カルポキシメチレン)-1,3-ジチエタン-2-イル}-カルポキサミド-3-(1-メチル テトラゾール-5-イル)チオメチル-Δ*-セフェム-4-カルポン酸

 $7-\{4-(カルバモイル カルボキシメチレン)-1,3-$ ジチエタン-2-1ル $\}$ カルボキサミド-3-メチル-Δ $^{3}-$ セフェム-4-カルボン酸

 $7\beta - \{4-(nnix + y) \}$ メチルカルバモイルメチレン)ー・ 1.3-y チェタン-2-1 ルーカルポキサミド- $7\alpha-y$ トキシー3-(1-y チルテトラゾール-5-1 ルー チオメチルー Δ^2 ーセフェム-4 ーカルポン酸

 $7\beta-\{4-(カルポキシ 2-ヒドロキシエチルカルバモイルメチレン)-1,3-ジチエタン-2-イル<math>\}$ -カルポキサドー $7\alpha-$ メトキシー3-(1-メチルテトラゾールー5-イル)チオメチルー Δ^3 -セフェム-4-カルポン酸

本発明によって提供される化合物(I)はセファロスポリン核の7位の側鎖に1,3ージチェタン環を有する点で、化学構造的に全く新しい、菌のよいであり、且つすぐれた抗菌性を示すので抗菌剤としてある。今市として物(I)の抗菌活性(最少有効阻止濃度)をおとのセファゾリン(CEZ)と対比して表示するとの通りである。

表]

离 名	最少有効阻止濃度 (r / nl)		
	実施例1	実施例 2	OEZ
エシェリヒア コリ NIHJ (E. coli)	0.09	≤ 0.20	3.1 3
クレプシエラ ニウモニアエ ATCC 10031 (Kleb. pneu.)	0.20	0.2 0	156
プロテウス プルガリス OXK US (Pr. vulgaris)	0.78	0.7 8	3.13

本発明の化合物(1)は、広範囲の病原菌に対し抗菌活性を示し、上表 I から明らかなように、

Ì.

殊にグラム陰性菌に属する幾つかの重要な病原 菌に対してすぐれた効力が認められる。従って、 本発明の化合物(1)は医薬品、殊に抗菌剤、飼料 の添加剤、保存剤などとして有用である。

本発明の化合物は、そのままあるはそのはとして需要に供される。塩としてある非毒性の塩基との塩でカカリカ塩にからなばかられては、カリカ塩にかられる。塩が、カリメチルでは、カリカルでは、カリカルでは、カリカルでは、カリカルでは、カリメチルでは、カリメチルでは、カリメチルでは、カリカルでは、カリカルでは、カリカルでは、カッシン塩の有機塩基との塩が挙げられる。

本発明の化合物またはその塩は、抗菌剤として経口的あるいは非経口的に投与される。投与量は、症状、体重などに応じて異なるが、成人で通常1日約250~3000mgで、3~4回に分けて行なわれる。

投与に適した剤形は,注射剤,錠剤,カプセル剤,シロップ剤などであるが, これらの剤形

の調製には、製剤学上用いられる賦形剤、保存剤、安定剤などを添加し、通常の方法によって行いうる。

本発明によれば、前記化合物(I)は、つぎの方法により、製造することができる。

第1方法

$$R_{\bullet}$$
 R_{\bullet} R_{\bullet

(式中 R1, R2, A および B は前記の意味を有する。) この方法は、7位に(2,4 - ジ置換-3 - オ キソイソチアゾールー5 - イル)チオアセトア ミノ基を有するセファロスポリン化合物①を塩 基で処理することによって行なわれる。塩基と しては、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、炭酸ナトリウムなどの弱塩基性物質が適当である。

この反応は、通常溶媒中で室温乃至冷却下で行なわれる。溶媒としては反応に関与しないものであれば特に制限はないが、好ましくは水または水と混和しうるメタノール、アセトン、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミドなどを単独または適宜混合して使用される。

反応液から生成物の単離精製は常法に従って 行なわれ、有機溶媒による抽出、結晶化、カラムクロマトグラフィーによる分離精製が用いられる。

第2方法

との方法はつぎの反応式で示される。

(式中, R. は水素原子またはカルボキシル基の保護基を意味する。また, R., R., A.および B は前記の意味を有する。)

第2方法により本発明の目的化合物(I)を生成せ しめる反応は、7ーアミノセファロスポリン誘 導体回またはその塩に4-(置換-メチレシ) -1.3 - ジチェタン-2 - カルボン酸⑪またはそのカルボン酸の反応性誘導体を反応させて化合物⑰を作り、該化合物のR. がカルボキシル基の保護基であるときは、ついでこれを除去することによって行なわれる。

上記化合物面と例との反応では、化合物的はその カルポン酸の反応性誘導体に導いたのち反応に 供することができる。反応性誘導体の好適なも のとしては、酸ハライド、混合酸無水物、活性 エステル、活性アミド、酸無水物、酸アジド等 である。化合物剛を遊離の状態で作用させると きは、縮合剤を使用するとよい。縮合剤として は N, N' - ジシクロヘキシルカルボジイミド, N. N'ージエチルカルボジイミド等が適当である。 また, 化合物⑩の R. がカルポキシル基であるか, R.が水酸基であるときは、これらの活性基と化 合物園との副反応を回避するため、これらの活 性 基 を あ ら か じ め tert ー プ チ ル 基 , ペ ン ズ ヒ ド リル基等の保護基で保護しておくとよい。化合 物回と化合物回またはその反応性誘導体との反

応は加温乃至冷却下に行なわれるが、Aがメトキシ基である化合物でを原料とする場合には、 このメトキシ基が反応中にエピメリゼーションを受けることを回避するため、低温、殊に一20 で以下で行なりのが好ましい。こうして生成シティクでに4ー(置換ーメチレン)ー1,3 セラファロスポリン化合物ではついで保護基を除去することにより目的化合物(1)に導くことができる。

第3方法

()

本発明の目的化合物(i)は下式の反応によって も製造される。

(式中 R. はアセチル基またはカルバモイル基を示す。また R. , R., A および B は前記の意味を有する。)

この方法は 78-〔4-(置換- メチレン)— 1,3 - ジチエタンー 2 - イル]カルポキサミド ーセファロスポリン誘導体例またはその塩類に 1 - メチルー 1·H - テトラゾールー 5 - チォー ルまたはそのメルカプト基の水素におけるアル カリ金属置換体と反応させることにより行なわ れる。反応は室温乃至加温下で、通常溶媒中で 行なわれる。溶媒は, との反応に関与しない, たとえばアセトン、ジメチルホルムアミド、メ タノール、エタノール、水またはリン酸緩衝液 などであるが、これらは必要により混合して使 用される。反応は中性附近で行なうとよい。出 発物質として、1-メチル-1H-テトラゾー ルー5ーチォールを遊離の状態で用いる場合は 水酸化アルカリ,炭酸アルカリ,炭酸水素アル カリ、トリアルキルアミン、ピリジン、ジメチ ルアニリン等の塩基の存在下で行なうのが好適

である。 反応終了後に生成物を単離するには、 反応液を酸性となすことにより沈殿する生成物 を採取するか、 溶媒抽出による方法が用いられ る。

以上,本発明の目的化合物を製造する 2,3 の方法を説明したが,本発明目的化合物はこれ以外の方法によっても作ることができる。それらについては適宜実施例中で説明する。

実施例1.

7 β - (4 - カルポキシー3 - ヒドロキシイ ソチアゾールー5ーイル)チオアセトアミドーフ α - λ -ボニ酸 6.09 をメタノール 40 ml, 5% 炭酸水 素ナトリウム水溶液300mlにとかし、室温で5 時間かきまぜる。この溶液を酢酸エチル300㎖ で洗浄し、次いでこの溶液を希塩酸で酸性にし n - プタノール - 酢酸エチル(容量比1:1)混 液各200㎡で2回同100㎡で1回抽出する。 有機層を合し、塩化ナトリウム飽和水溶液各 5 0 ㎡で2回洗浄し、無水硫酸マグネシウムで 乾燥後,溶媒を減圧下留去する。残留物にエー テル50 mlを加え生じた沈澱を沪取し、エーテ ル洗浄した後、乾燥し、粗製物を得る。粗製物

を溶離液としてクロロホルムーメタノールーギ酸(容量比 100: 20: 1.5)混液を用いたシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製する。

目的物を含むフラクションを集め溶媒を減圧 留去し、78-(4-(カルバモイル カルボキ シメチレン)-13-ジチエタン-2-イル) カルボキサミド-7α-メトキシ-3-(1-メチルテトラゾール-5-イル)チオメチル-Δ-セフェム-4-カルボン酸358を得る。

核磁気共鳴スペクトル (DMSO-da)

 δ (ppm), 3.40C₇ Ø CH₃ O – (3H) $C_2 \mathcal{O} - CH_2 -$ 3.61 (2H)(3H)3.92 4.3 0 (2H)CoのHと (1H)) 5.11 (1H)5.14 -COOH 6.00 (1H)-CONH2 (2H) 7.50

(1H)

9.60

-conh-

寒施例 2.

HOOC O = C S HOONH CH, S COOH CH,

7β-{4-(カルバモイル カルポキシメ チレン) - 1,3 - ジチエタン - 2 - イル } カル ポキサミドー 7 α - メトキシー 3 - (1 - メチ ルテトラゾールー5ーイル)チオメチルーΔ3-セフェムー4ーカルポン酸 1.09をクロロホル ム50mlとアセトン10mlの混液中に懸濁し. ジフェニルジアゾメタン約700gをクロロホル ム 5 ml に 溶か した 溶液 を 滴下 する。 室温 で 3 0 分かきまぜた後溶媒を留去する。残留物を溶離 液としてクロロホルム - 酢酸エチル(容量比 2 : 1) 混液を用いたシリカゲルカラムクロマト グラフィーに付し目的物を単離、精製する。日 的物を含むフラクションを集め溶媒を減圧留去 し、78-{4-(ベンズヒドリルオキシカル カルパモイルメチレン)-13-ジチ

エタン-2-イル) カルポキサミド-7α-メトキシ-3-(1-メチルテトラゾール-5-イル)チオメチル-Δ³-セフェム-4-カルポン酸ペンズヒドリルエステル 0.8 を得る。

核磁気共鳴スペクトル(CDCes)

8 (ppm); 3.52 (5H)
$$C_2 OH \geq C_7 OCH_3 O-$$
3.76 (3H) $C_2 OH \geq C_7 OCH_3 O-$
4.35 (2H) $C_3 OCH_2 - S-$
4.86 (1H) $C_6 OH$
5.00, 5.03 (1H) $C_6 OH$
6.90 (1H)
7.00 (1H)
7.30 (10H) $-CH = \phi_2$

ロ) 7β-{4-(ベンズヒドリルオキシカルボ ニル カルバモイルメチレン)-1,3-ジチエ タン-2-イル}カルポキサミド-7α-メト キシ-3-(1-メチルテトラゾール-5-イ ル)チオメチル-Δ³セフェム-4-カルボン酸 ベンズヒドリルエステル1.0 8をクロロホルム

-16-

10 mlにとかし、氷冷下かきまぜながら、 ジン 0.3 ml 及び五塩化リン 0.45gを加え、更に 室温で1時間かきまぜた後氷冷し、水3 恥を加 える。有機層と水層に分液し、有機層は水2 ml で水洗後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒 を減圧留去する。残留物を溶離液としてクロロ ホルムー酢酸エチル(容量比4:1)混液を用 いたシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付 し目的物を単離精製する。目的物を含むフラク ションを集め、溶媒を減圧留去し、 7 8 - { 4 - (ペンズヒドリルオキシカルポニル メチレン) - 1,3 - ジチエタン-2 - イル}カ ルポキサミドー7α-メトキシー3-(1-メ チルテトラゾールー5-イル)チオメチル-△³ - セフェム - 4 - カルポン酸ペンズヒドリルエ ステル 0.5 8を得る。

核磁気共鳴スペクトル (CDCes)

8 (ppm); 3.45 (5H) C₂ OH L C₇ O CH₃ O 3.80 (3H) CH₃ CH

5.02 (2H) $C_6 OH \ge -\frac{6}{8} CH$ 6.85 (2H) $-CH < \frac{\phi}{\phi}$ 7.30 (10H) $-CH < \frac{\phi}{\phi} O7 = NOH$

7 8-{4-(ペンズヒドリルオキシカルボ シアノメチレン)- 13 - ジチエタン -2-イル } カルポキサミド- 7 α-メト 3-(1-メチルテトラゾール-5-イル)チ オメチル-4-17ェム-4-カルポン酸ペン ズヒドリルエステル 0.5 gを塩化メチレン 2 ml にとかし,トリフルオロ酢酸-アニソール(容 量比 4 : 1) 混液 5 mlを - 1 0 ℃ で加え, 更に 同温度で30分間かきまぜる。溶媒を低温にて 滅圧留去する。残留物にエーテルを加え生ずる 沈殿を沪取し、乾燥して粉末状の7β-{4-(カルポキシ シアノメチレン) - 1,3 - ジチェ タンー2ーイル } カルポキサミドーフαーメト キシー3-(1-メチルテトラゾールー5-1 ル)チオメチル-Δ³-セフェム-4-カルポン 酸 0.2%を得る。

可点

35

核磁気共鳴スペクトル(DMSO-d₆)

$$\delta$$
 (ppm); 3.44 (3H) C_7 Ø C_{H_3} O
3.62 (2H) C_2 Ø H
4.30 (2H) C_3 Ø − C_{H_2} − S
5.16 (1H) C_6 Ø H
5.52 (1H) $-\frac{8}{8}$ CH−

寒施例 3.

7-(4-カルボキシー3-ヒドロキシインチアゾールー5-イル)チオアセトアシーカー 1-メチルテトラゾールー5-イル 300mgを5%炭酸水素ナトリウム水浴が15mlとまで30mgを5%炭酸水素ナトリウム水浴が15mlとまで10mlで洗浄後、水口の浴液を酢酸エチル10mlで洗浄後、酢酸エチル10%塩酸溶液で酸性にした後、酢酸エ

1.4 []

11 .

• 🐈 •

チルーロープタノール(容量比1:1)混液各20mlで2回抽出する。抽出液を合わし無水水酸マグネシウムで乾燥後溶媒を減圧下で留ましてかれた固化し、炉にエーテルを加え固化し、炉にエーテルで洗浄し7ー{4-(カルバモタントラントラントカルボン酸200mgを得る。

核磁気共鳴スペクトル (DMSO-d₆)

 δ (ppm); 3.72 (2H) $C_2 \mathcal{O}$ H 3.96 (3H) $C_3 \mathcal{O}$ - C_{H_2} - S - C_{H_3} - C_{H_2} - S - C_{H_2} - C_{H_3} - C_{H_4} - C_{H_5} - C_{H_5 实施例 4.

7-(4-カルポキシー3-ヒドロキシイソ チアソールー5ーイル)チオアセトアミドー3 - (1 - メチルテトラゾール - 5 - イル) チォ メチルーΔ - セフェムー 4 - カルポン酸 1. 0 9 を 5 % 炭酸水素ナトリウム水溶液 5 0 ml 及びメ. タノール5㎖にとかし、室温で1時間かきまぜ る。この溶液を酢酸エチル20㎖で洗浄後水層 を分取する。10%塩酸溶液で酸性にし生じた 沈澱を沪取し、水洗し次いでエーテルで洗り。 得られた粗製物を5%炭酸水素ナトリウム水溶 液に溶解し次いで10%塩酸溶液を加え再沈殿 させ、水及びエーテルで洗浄、乾燥し1-~4 - (カルバモイル カルポキシメチレン) - 1, 3 - ジチエタン - 2 - イル } カルポキサミドー セフェムー4ーカルポン酸

0.59を得る。

核磁気共鳴スペクトル(DMSO-d₆)

∂(ppm); 2.04 (3H) C₃ Ø CH₃

(2H) C₂ Ø H 3.48

(2H) C₆のHと -< 5.10

5.60 (1H) $C_{7} \oslash H$

代理人 作 佐々木 Mark Mariaka & Haria 晃